

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年 2月19日

出 願 番 号

特願2003-040563

Application Number: [ST. 10/C]:

[J P 2 0 0 3 - 0 4 0 5 6 3]

出 願 人

Applicant(s):

三井化学株式会社

2003年 7月25日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 今井康



【書類名】

特許願

【整理番号】

P0001856 ·

【提出日】

平成15年 2月19日

【あて先】

特許庁長官殿

【発明者】

【住所又は居所】

山口県下関市彦島迫町七丁目1番1号 下関三井化学株

式会社内

【氏名】

吉川 明男

【発明者】

【住所又は居所】

山口県下関市彦島迫町七丁月1番1号 下関三井化学株

式会社内

【氏名】

金山 重夫

【発明者】

【住所又は居所】

山口県下関市彦島迫町七丁目1番1号 下関三井化学株

式会社内

【氏名】

原田

功

【特許出願人】

【識別番号】

000005887

【住所又は居所】

東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

【氏名又は名称】

三井化学株式会社

【代表者】

中西 宏幸

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】

特願2002-226955

【出願日】

平成14年 8月 5日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

005278

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書

ページ: 2/E

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 ハロゲン系ガス充填容器およびこれに充填されたガス並びに充填容器の処理方法

【特許請求の範囲】

【請求項1】 砥材を用いる容器内表面処理を施されたガス容器であって、容器内表面をX線光電子分光法により測定したスペクトルにおいてSi2sピークの面積を $Fe2p_{3/2}$ ピークの面積で割った値が0.3以下であることを特徴とするハロゲン系ガス充填用金属容器。

【請求項2】 金属容器の材質が鉄-マンガン鋼、鉄-クロム-マンガン鋼、ステンレス鋼のいずれかであることを特徴とする請求項1に記載の金属製容器。

【請求項3】 砥材中のSi含有量が砥材の総重量に対し10wt%以下である砥材を用いて容器内表面処理を施したことを特徴とする請求項1または2に記載の金属容器。

【請求項4】 砥材の主たる成分が、ダイヤモンド、ジルコニア又はアルミナであって、平均粒径が、 $1\sim 20\,\mathrm{mm}$ である砥材を使用することを特徴とする請求項3に記載の金属容器。

【請求項5】 砥材の主たる成分が、ダイヤモンド、ジルコニア又はアルミナであって、平均粒径が、 $1\sim20\,\mathrm{mm}$ の大粒と平均粒径が $1\sim100\,\mu\,\mathrm{m}$ の細粒とを含有してなる砥材であることを特徴とする請求項3に記載の金属容器。

【請求項6】 ハロゲン系ガスがF、C1、Br、I のうち少なくとも1 元素を含有する化合物で、常温に於いて圧縮ガスまたは液化ガスであることを特徴とする請求項 $1\sim5$ いずれかに記載のハロゲン系ガス充填用金属容器。

【請求項7】 請求項 $1\sim6$ に記載の金属製容器に充填されたハロゲン化珪素の含有量が0. 3ppm以下のハロゲン系ガス。

【請求項8】 内面処理に使用する砥材のSi含有量が砥材の総重量に対し 10wt%以下である砥材を使用することを特徴とするハロゲン系ガス充填用金属製容器の内面処理方法。

【発明の詳細な説明】

 $[0\ 0\ 0\ 1]$

【発明の属する技術分野】

本発明はハロゲン系ガスの充填容器とこれに充填されたガスおよび充填容器の内面処理方法に関する。更に詳しくは、内面表層部のSi量が一定量以下であるハロゲン系ガスの充填容器、その内面処理方法およびこの充填容器に充填されたハロゲン系ガスに関する。

[0002]

【従来の技術】

ハロゲン系ガスは、半導体のドーピング剤、ドライエッチング剤やCVD装置のクリーニングガスとして使用されているが、これらの用途に使用されるハロゲン系ガスは高純度のものが要求されている。このような高純度ガスの充填容器は、その内面への水分や不純物ガスの吸着を防ぎガスを高純度に保つため、しばしば内面の平滑化処理が施される。この内面平滑化には種々の方法があるが、安価かつ容易にできる点で砥材を用いる方法が多く採用されている。

砥材を用いて内面処理を行った後には、通常、水および/又は溶剤で洗浄したのち乾燥し、バルブを取り付けてガス容器として使用する。しかしながら、砥材による内面処理を施した容器に充填したハロゲン系ガスには、充填後の時間経過とともに水分や内面吸着ガスにより不純物が増大し純度が低下するという問題があった。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】 本発明は、ハロゲン系ガスの純度低下を起こさない金属製容器、その内面処理方法およびその容器に充填された高純度ハロゲン系ガスを提供することを目的とする。

[0004]

【課題を解決するための手段】

本発明者等は、砥材を用いて内面平滑化処理をしたガス容器に充填したハロゲン系ガスの純度低下の原因およびこれを防止する方法について鋭意検討を重ねた結果、純度低下の原因となる不純物がハロゲン化ケイ素であること、これが容器内面の残留Si分と充填ガスとの反応により生成すること、およびX線光電子分光法により定量的に把握される容器内面表層部のSi残留量を一定レベル以下ま

3/

で低減することによりハロゲン化ケイ素ガスの生成を抑止し、極めて効率よくか つ経済的にハロゲン系ガスの純度低下を防止できることを見出し、本発明を完成 するに至ったものである。

[0005]

即ち本発明は、

第1には、砥材を用いる容器内表面処理を施されたガス容器であって、容器内表 面をX線光電子分光法により測定したスペクトルにおいてSi2sピークの面積 をFe2p3/2ピークの面積で割った値が0.3以下であることを特徴とするハ ロゲン系ガス充填用金属容器である。

Si2sピークの面積を $Fe2p_{3/2}$ ピークの面積で割った値が0.1以下で あることは更に好ましい態様である。

第2には、金属容器の材質が鉄-マンガン鋼、鉄-クロム-マンガン鋼、ステンレ ス鋼のいずれかであることを特徴とする第1に記載の金属製容器である。

第3には、砥材中のSi含有量が砥材の総重量に対し10wt%以下である砥材 を用いて容器内表面処理を施したことを特徴とする第1または第2に記載の金属 容器である。

Si含有量が、砥材総重量に対し1wt%以下、更には100wtppm以下で あることは好ましい熊様である。

第4には、砥材の主たる成分が、ダイヤモンド、ジルコニア又はアルミナであっ て、平均粒径が、1~20mmである砥材を使用することを特徴とする第3に記 載の金属容器である。

砥材の主たる成分が、ダイヤモンド、ジルコニア又はアルミナであって、平均 粒径が、1~20mmの大粒と平均粒径が1~100μmの細粒とを含有してな る砥材であることは更に好ましい態様である。

[0006]

本発明に係る金属容器は、ハロゲン系ガスがF、CI、Br、Iのうち少なく とも1元素を含有する化合物で、常温に於いて圧縮ガスまたは液化ガスであるガ スに適しており、さらにはF元素を含有する化合物で、常温に於いて圧縮ガス又 は液化ガスに好ましく適用でき、NF3、C1F3、CF4、 C_2 F6、 C_3 F8、 C_4

 F_6 、 SF_6 、 GeF_4 、 WF_6 、 F_2 、 COF_2 、 $C1_2$ 、HF、HC1、HBr、HIのガスにより好ましく適用でき、 NF_3 、 $C1F_3$ 、 CF_4 、 C_2F_6 、 C_3F_8 、 C_4F_6 、 SF_6 、 GeF_4 、 WF_6 、 F_2 、 COF_2 であるハロゲン系ガスに最も好ましく適用できる。

第5には、第1から第4に記載の金属製容器に充填されたハロゲン化珪素含有量が 0.3pm以下であるハロゲン系ガスである。

第6には、内面処理に使用する砥材のSi含有量が砥材の総重量に対し10wt%以下である砥材を使用することを特徴とするハロゲン系ガス充填用金属製容器の内面処理方法である。

[0007]

【発明の実施の形態】

本発明に於いてハロゲン系ガスとは、F、C1、Br、I0のうち少なくとも1元素以上を含有する化合物で、常温に於いて圧縮ガス又は液化ガスの状態のものをいう。これらを例示すると、NF3、C1F3、CF4、C2F6、C3F8、C4F6、SF6、GeF4、WF6、F2、C0F2、C12、HF、HC1、HBr、HIなどが挙げられる。ハロゲン系ガスは半導体のドーピング剤、ドライエッチング剤やCVD装置のクリーニングガスの用途で用いられることが多く、高純度であることが要求される。

本発明の高純度ハロゲン系ガスの充填用容器は、金属製、特に鉄ーマンガン鋼、 鉄ークロムーマンガン鋼、ないしステンレス鋼製、ニッケル鋼製、アルミニウム 合金鋼製の容器が好ましい。高純度ガスの容器としては、パーティクルや吸着ガ スによる汚染を防止するため、通常、内面を平滑化したものが使用される。一般 に内面粗度(平滑度)は凹部と凸部の高さの差をミクロン単位で表した数値にS をつけて表されるが、通常は3S~1S以下まで平滑化されたものが使用される

[0008]

この平滑化には種々の方法があるが、処理が簡便かつ安価であることから、砥材を用いて湿式法或いは乾式法により処理する方法が用いられることが多い。このような研磨については、容器を成形する前に行う方法と、容器を成形した後に行う方法が知られている。湿式研磨では、砥材および水ないし薬液を容器又は成形前の円筒管に入れたのち、内容物がこぼれないように密栓し、容器又は成形前の円筒管を横転した状態で遊星運動の回転を加えて平滑化するバレル研磨という方法が一般的である。

上記の平滑化処理で用いられる砥材としては、ダイヤモンド、ジルコニア、アル ミナ、シリカ、窒化ケイ素、炭化ケイ素、アルミナーシリカの複合酸化物などが 挙げられる。その中でアルミナーシリカの複合酸化物系の砥材が一般的に広く用 いられているが、Si成分を含有する砥材を用いて容器内面の平滑化処理を行っ た場合、研磨終了後、容器内面表層部に砥材中のSi成分が残留しがちであり、 ハロゲン系ガス充填後にSi成分とハロゲン系ガスとが反応して半導体用途とし ての使用において好ましくない不純物であるハロゲン化ケイ素が生成する。従っ て、本発明においてはSi含有量が、砥材固形分中にSi原子として10wt% ・以下、好ましくは1wt%以下、さらに好ましくは100wtppm以下の砥材 を使用することが望ましい。具体的には、ダイヤモンド、ジルコニア、アルミナ 等が挙げられる。砥材を用いた内面処理を2回以上施すことによって容器内面を 3S~1Sグレードまで平滑化する場合には、最終回の処理に前記の砥材を使用 するのが好ましい。この条件を満たす限りにおいて、砥材は混合物および/又は 複合物であってもよく、2種類以上の砥材を組み合わせて使用してもよい。なお 、ここでいうSi含有量とは、砥材中の全Si原子の重量を乾燥状態の砥材の総 重量(固形分)に対する割合で表したものである。

Si含有量が10wt%を超える砥材を使用して内面処理した場合、内面処理後に水および/又は溶剤で洗浄し乾燥したのちにも、Si分が容器内面に残留しがちである。とりわけ、最終回の内面処理時にSi含有量が10wt%を超える砥

材を使用した場合には容器内面へのSi残留量がより増加する。

この容器にハロゲン系ガスを充填した場合、充填後のガスが時を追って残存した 砥材のSi成分と反応し、ハロゲン化珪素が容器内部で生成してガスの純度を低下させる。ハロゲン化珪素は、SiFx、SiCIx、SiBrx、SiIxで示される物質で、ガス状または蒸気圧をもつ液体或いは昇華性の固体である。このようにして生成したハロゲン化珪素は、ハロゲン系ガスを半導体用途として使用する際、ハロゲン系ガスと共に細密フィルターを通過し、半導体製造用のチャンバーに導入され、半導体の性能に悪影響を及ぼす。

[0009]

本発明で用いる砥材の粒径は、特に限定されるものではないが、内面処理を効率よく行うためには、粒径の異なる数種の砥材を組み合わせて使用することが好ましい。より好ましくは砥材の平均粒径が、 $1\sim20\,\mathrm{mm}$ の球形の大粒と平均粒径 $1\sim100\,\mu\mathrm{m}$ の微粒子粉とを組み合わせて使用することで内面処理を一層効果的に行うことが出来るので好ましい。砥材の組み合わせ比は、特に限定されるものではないが、大粒子に対する微粒子の重量比が $10\,\mathrm{wt}$ %以下であることが好ましい。

[0010]

次に容器の内面処理の方法について詳細に述べる。

内面処理は、砥材を容器に入れたのち、内容物がこぼれないように密栓し、容器を横転した状態で遊星運動の回転を加える、所謂バレル研磨法によって容器自身に自転と公転運動を与え、研磨剤が容器内部で重力を掛けながら流動することによって内面を平滑化する方法による。なお、この内面処理においては、砥材とともに純水や、酸化性溶液、アルカリ性溶液、或いは界面活性剤を添加した水等の液を加えるのが一般的で、必要に応じてさらに亜硝酸塩などの防錆剤を加えることもある。

砥材を用いて内面処理を行った後には、通常、水および/又は溶剤で洗浄したのち乾燥し、バルブを取り付けてガス容器として使用する。この洗浄は、とりわけ平滑化の際にSi成分を含有する砥材を使用した場合には、例えばジェット噴霧水などにより徹底的に行うのが好ましい。

[0011]

本発明においては、容器内面表層部のSi残留量をX線光電子分光(XPS) 法による分析によって定量的に把握し、上記の内面処理工程および/またはその 後の洗浄工程において前述のような工夫をすることによって、容器内面のX線光 電子スペクトルにおけるFeとSiとのピーク面積比を特定の値以下となるよう にする。これによって、砥材による内面処理を施された容器に充填されたハロゲ ン系ガスにハロゲン化ケイ素の混入が0.3ppm以下の実質的にないものを提 供することができる。

[0012]

[0013]

このような条件で、Si2s 領域およびFe2p 領域のナロースキャン測定を行い、Si2s ピークの面積を $Fe2p_{3/2}$ ピークの面積で割った値を求める。この値が0.3 以下であることが好ましく、0.1 以下であることがより好ましい。上記の値が0.3 を越えると、ハロゲン系ガスを当該容器に充填した後、ハロゲン化ケイ素が経時的に増加し、ガス純度を低下させてしまうので好ましくない場合がある。

$[0\ 0\ 1\ 4\]$

【実施例】

以下、実施例により本発明を更に具体的に説明する。

[0015]

実施例1

・内面粗度6Sの鉄-マンガン鋼の、47L容量の高圧用継ぎ目なし容器2本に各 々Si含有量50重量ppmで直径5mmの球形アルミナボール5kg、直径3 mmの球形アルミナボール 5 k g、および平均粒子径 5 0 μ mのアルミナ粉 3 0 0gを分散させた水3Lを入れて、上部のバルブ接続用ねじ部2に密栓をした。 この容器を横倒しにして研磨装置3にセットし、研磨装置を起動して平滑化処理 を開始した。

60分間研磨したのち、容器を転倒させて内容物を取り出し、更に高圧純水を5 分間噴射して残留固形分を排出した。その後純水を置換するためにイソプロピル アルコールで容器内を洗浄した。内面粗度を確認したところ、2Sまで平滑化さ れていた。

更に容器を180℃の乾燥器に入れ、容器内部を乾燥N2で置換しながら2時間 乾燥した。その内の容器1本を切断し、約2cm角の分析用試験片を作成して容 器内面側のX線光電子スペクトルを下記の条件で測定した。

装置 : アルバック・ファイ社製 `Quantam 2000

X線源: A I K α線を単色化

光電子取りだし角: 45°

測定面積: 約1.4mm×0.3mm(0.4mm2)

パスエネルギー: 23.5 e V

(純銀のAg3d $_{5/2}$ ピークのエネルギー分解能:約0.7eV)

F e 2 p 領域、S i 2 s 領域の各々についてナロースキャン測定を実施したとこ ろ、Si2sピークは有意には検出されず、Si2sピークの面積をFe2p3/ 2ピークの面積で割った値は0.01未満であった。

他方の容器にはバルブを取り付け、60℃の乾燥器に入れて、内部を真空引きし ながら、2時間乾燥を行った。室温まで冷却した後、99.99容量%の高純 度NF3ガスを10MPa充填した。充填日から、1日後、7日後、30日後に この充填したNFマガス190NLを超純水200gにバブリングしてこの液の F濃度及びSi濃度を測定した。表に示すとおり、F, Si濃度の経時上昇はな く、フッ化ケイ素は有意には生成しないことが確認できた。

 $[0\ 0\ 1\ 6]$

実施例2

$[0\ 0\ 1\ 7]$

実施例3

室温まで冷却後、99.99Vol%の高純度 NF_3 ガスを10MPa充填した。充填日から、1日後、7日後、30日後にこの充填した NF_3 ガス190N Lを、 0.01μ mの金属フィルターを通したのち、超純水200g中にバブリングし、この水を分析サンプルとした。Fイオン及びSi、Alの分析を行った結果、経時的変化は見られなかった。結果を表に示す。なお、ここに示す分析値

はNF3ガスの重量ベースに換算した値である。

 $[0\ 0\ 1\ 8]$

実施例4

砥材を、球状で直径 3 mmのアルミナシリカ系砥材(Si 含有量:9 wt %) 1 0 kg と、平均粒子径 5 0 μ mのアルミナ粉(Si 含有量:1 0 0 wt ppm) 3 0 0 gとの混合物に変更した以外は実施例 1 と同様な方法で内面処理を行った。この方法によって内面粗度 2 S グレードに平滑化できた。

実施例 1 と同様の評価を行ったところ、表に示す通り、経時的変化は見られなかった。なお、分析値は NF_3 ガスの重量ベースに換算した値である。

[0019]

実施例5

砥材を、球状で直径 $3 \, \mathrm{mm}$ のアルミナシリカ系砥材(Si 含有量: $9 \, \mathrm{wt}$ %) $1 \, 0 \, \mathrm{kg}$ に変更し、また純水の代わりに $0 \, . \, 0 \, 5 \, \mathrm{No}$ K OH 水溶液 $1 \, \mathrm{Kg}$ を加え、更には研磨時間を $2 \, \mathrm{時間}$ とした以外は実施例 $1 \, \mathrm{と同様}$ の方法で内面処理を行った。内面粗度は $1 \, \mathrm{S}$ グレードであった。

実施例1と同様の評価を行ったが、表に示す通り、経時的変化は見られなかった。なお、分析値は NF_3 ガスの重量ベースに換算した値である。

[0020]

比較例1

 $[0\ 0\ 2\ 1]$

比較例 2

高圧純水による洗浄時間を 5 分間とした以外は実施例 2 と同様の方法で処理、評価を行った。 X 線光電子スペクトルにおける S i 2 s ピークの面積を F e 2 p 3/

2ピークの面積で割った値を求めたところ、1.17であった。また、充填ガス吸収液のF、Si濃度は表に示す通りであり、7日後よりSiおよびFの値が明らかに増加した。SiとFとの濃度比から考えると、SiF4に近いフッ化ケイ素が生成したものと考えられる。

[0022]

比較例3

砥材を、球状で直径 3 mmのアルミナシリカ系砥材(Si含有量:20 wt%) 10 kgと平均粒子径 50 μ mのアルミナシリカ粉(Si含有量:20 wt%) 300 gとの混合物に変更した以外は実施例 1 と同様の内面処理を行った。内面 粗度は 2 S グレードであった。また、 X 線光電子スペクトルにおける S i 2 s ピークの面積を F e 2 p 3/2 ピークの面積で割った値を求めたところ、 1 . 3 3 であった。

実施例 1 と同様の評価を行ったところ、表に示すように、7 日後からS i 及びF の値が増加した。なお、分析値はN F 3 ガスの重量ベースに換算した値である。

$[0\ 0\ 2\ 3]$

比較例4

実施例1と同様の評価を行ったところ、表に示すように、充填後1日目からSi 及びFの値が増加した。

なお、分析値はNF $_3$ ガスの重量ベースに換算した値である。

[0024]

【発明の効果】

高純度のハロゲン系ガスを充填するに適した、砥材により内面平滑化されたハロゲン系ガス充填用の金属容器を使用するにあたり、容器内面表層のSi原子の量を容器内面のX線光電子スペクトルにおけるSi2sピークの面積をFe2p

3/2ピークの面積で割った値が 0.3以下であるように制御することにより、 ハロゲン系ガス充填後のハロゲン化珪素の生成を抑制できることを見出した。これにより、ハロゲン系ガス充填後の純度低下がないガス容器および高純度のハロゲン系ガスを提供することが可能となった。

また、内面処理時に使用する砥材のSi含有量を砥材(固形分)総重量に対し10wt%以下にすることにより、充填後にハロゲン化珪素の生成を防止することができ、半導体製造に際し半導体の性能に悪影響を防止することができる。

[0025]

【表 1】

	S: (Fo	充填経時後の吸収液中のSi及びF値(wtppm)							
	S i /F e (面積比)	1日		7日		30日			
	(国相儿)	Si	F	Si	F	S i	F		
実施例1	0.00	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01		
実施例2	0.23	<0.01	<0.01	<0.01	<0.01	0.01	0.02		
比較例 1	0.36	<0.01	0.01	0.10	0. 26	0.30	0.82		
比較例2	1.17	0.10	0.27	0.20	0.52	1.00	2.70		
比較例3	0.91	<0.01	<0.01	0.59	1.28	2.66	5. 50		
比較例4	2. 26	0.79	1.80	2.28	4.16	4.08	7. 55		

[0026]

【表2】

						実施例			比較例	
						3	4	5	3	4
		アルミナ ール		5mm <i>Φ</i>		5Kg				
	砥	-		3mm <i>φ</i>		5Kg				
条			アル	ミナ粉		300g	300g			_
		アルミナ リカ	/シ	3mm <i>φ</i>	Si=9wt%		10Kg	10Kg		
	材				Si=20wt%				10Kg	
件					Si=30wt%					10Kg
		,		レミナ/ ノカ粉	Si=20wt%	-	•		300g	
			純水			1Kg	1Kg		1 Kg	
	<u> </u>		0.051	и кон				1Kg	,	1Kg
	SiF	SiFx增加量		日目	Si (wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	<0.1	0.8
結					F (wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	<0.1	1.8
					Al(wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	<0.1	<0.1
			7	日目	Si (wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	0.6	2.3
果	Ò			Ì	F (wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	1.3	4.2
			·		Al(wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	<0.1	<0.1
			30	日目	Si (wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	2.7	4.1
					F (wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	5.5	7.6
					Al(wt ppm)	<0.1	<0.1	<0.1	. <0.1	<0.1

【図面の簡単な説明】

【図1】 ボンベの概略図

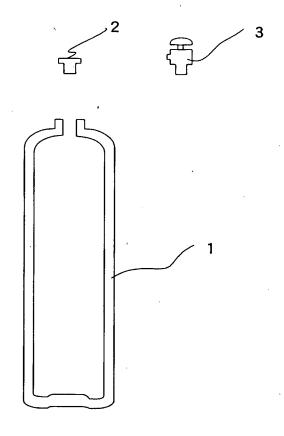
【図2】 研磨装置の概略図

【符号の説明】

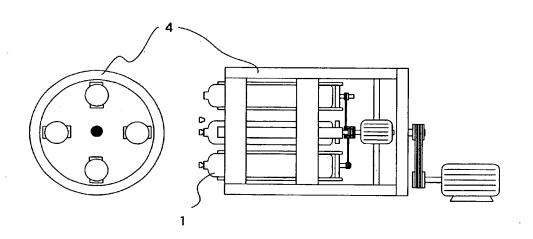
- 1. 容器本体
- 2. 密栓
- 3. バルブ
- 4. 研磨機

【書類名】 図面

[図1]



【図2】



【書類名】 要約書

【要約書】

【解決課題】 砥材による内面処理を施された、ハロゲン系ガス充填用の金属容器であって、ガス充填後の、水分や内面吸着ガス以外の不純物の経時増加による純度低下が起こらない容器、および高純度のハロゲン系ガスを提供する。

【解決手段】 砥材による内面処理を施されたガス容器内表面のX線光電子スペクトルにおけるSi2sピークの面積を $Fe2p_{3/2}$ ピークの面積で割った値が 0. 3以下であるようにするべく、内面処理方法を改善する。

【選択図】 なし

特願2003-040563

出願人履歴情報

識別番号

[000005887]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

1997年10月 1日 名称変更 東京都千代田区霞が関三丁目2番5号

三井化学株式会社